



Obsah

Obecná chemie II.

1. Látkové množství

Hmotnost atomů a molekul	6
Látkové množství	11

2. Směsi

Rozdělení směsí	16
Separční metody	20

3. Chemické výpočty

Hustota, hmotnostní a objemový zlomek	25
Koncentrace	29
Výpočty z chemického vzorce	33
Ředění roztoků	37
Ideální plyn	42

4. Chemické reakce

Chemické rovnice	45
Klasifikace chemických reakcí	47
Vyčíslování chemických rovnic	50
Výpočty z chemických rovnic	55

5. Rychlost chemických reakcí

Základy reakční kinetiky	61
Faktory ovlivňující rychlost reakce	67

6. Chemické rovnováhy

Základy chemických rovnováh	72
Rozpustnost a srážecí reakce	77
Další typy rovnovážných reakcí	82

7. Acidobazické reakce

Teorie kyselin a zásad	87
Síla kyselin a zásad	92
Vznik solí, reakce a využití	96
Výpočty pH	101

8. Termodynamika

Úvod do termodynamiky	106
Termodynamické zákony	110
Zákony termochemie	114

9. Elektrochemie

Galvanický článek	119
Elektrolýza	124

Pokusy

Destilace	128
Extrakce	130
Filtrace a chromatografie	132
Příprava a ředění roztoků	134
Katalytický rozklad peroxidu vodíku	136
Indikátory v domácnosti	138
Endotermní reakce	140

Periodická soustava prvků

Skupiny prvků	149
Periodická soustava prvků	150